PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

09-087010

(43) Date of publication of application: 31.03.1997

(51)Int.Cl.

CO4B 35/10 BO1J 21/04

B01J 32/00

(21)Application number: 07-271699

(71)Applicant: JAPAN ENERGY CORP

(22)Date of filing:

26.09.1995

(72)Inventor: KATO AKIRA

(54) PRODUCTION OF ALUMINA CARRIER

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To largely improve mechanical strength of a calcined carrier for a catalyst, to suppress chipping or powdering and to obtain a pare diameter which is enough to give good catalytic activity by using an alumina powder having a specified aspect ratio of the primary particles and using a specified acid soln. or specified alkali soln. for kneading.

SOLUTION: After an alumina powder is kneaded and compacted, the compacted body is calcined to obtain an alumina carrier. In this method, an alumina powder having ≤10 aspect ratio of the primary particles is used. The alumina powder is kneaded by using an acid soln. having pH<3 (e.g. nitric acid and citric acid) or an alkali soln. of pH>11 such as ammonia. The alumina powder is obtd. by hydrolysis of aluminum alkoxide or neutralization of acid aluminum source such as aluminum nitrate and basic aluminum source such as aluminum hydroxide. The compacted body is dried at 80−150°C and then sintered at 400−1000°C.

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開發号

特開平9-87010

(43)公開日 平成9年(1997)3月31日

(51) Int.CL*	織別配号	庁内 整 種番号	ΡI	技術表示體所
C04B 35/10)		C 0 4 B 35/10	В
B 0 1 J 21/0-	Į.		B 0 1 J 21/04	М
32/00)		32/00	

		審查請求	未請求 請求項の数4 FD (全 5 頁)				
(21)出蠟番号	特顧平7-271699	(71)出願人 000231109 株式会社ジャパンエナジー					
(22)出顧日	平成7年(1995)9月26日	東京都隆区虎ノ門二丁目10番1号					
		(72) 発明者	加藤 晃 埼玉県戸田市新曽南3丁目17番35号 株式 会社ジャパンエテジー内				
		(74)代理人	弁理士 川北 喜宁郎 (外1名)				
		į					

(54) 【発明の名称】 アルミナ損体の製造方法

(57)【要約】

【課題】 出発原料として一次粒子のアスペクト比が1 ①以下のアルミナ粉体を用いても、高強度を有し、高い 触媒活性をもたらすことができ、且つ欠けや粉化の少な いアルミナ触媒組体を製造する方法を提供する。

【解決手段】 アルミナ紛体として一次粒子のアスペクト比が10以下であるアルミナ粉体を用い、該アルミナ粉体に解膠剤を添加した後、pH3以下の酸性溶液またはpH11以上のアルカリ性溶液を加えて浸減する。浸減物を成形した後、乾燥し、焼成する。

【効果】 一次粒子のアスペクト此が20~30以下のアルミナ粉体を用いて製造したアルミナ担体の機械的強度と同等の強度を有するアルミナ担体を製造できる。

(2)

【特許請求の範囲】

【請求項1】 アルミナ紛体を混線及び成形した後、成 形物を焼成することによってアルミナ組体を製造する方 法において、

1

上記アルミナ紛体として一次粒子のアスペクト比が10 以下であるアルミナ粉体を用い、

該アルミナ粉体を申員3以下の酸性溶液及び申員11以 上のアルカリ性溶液のうちの一方の溶液を用いて混線す ることを特徴とする上記アルミナ担体の製造方法。

【請求項2】 上記復線時に、上記アルミナ粉体に解膠 10 剤を加えた後、pH3以下の酸性溶液及びpH11以上 のアルカリ性溶液のうちの一方の溶液を添加しながら復 線することを特徴とする請求項!記載のアルミナ組体の 製造方法。

【請求項3】 上記アルミナ粉体を ヵ月1以下の酸性 溶液及び p 目 1 3 以上のアルカリ性溶液のうちの一方の 恣液を用いて混練することを特徴とする請求項1記載の アルミナ担体の製造方法。

【請求項4】 上記アルミナ粉体が、擬ベーマイトであ のアルミナ担体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、各種の触媒組体と して使用されるアルミナ組体を製造する方法に関し、さ ろに詳細には、アスペクト比が10以下のアルミナー次 粒子を用いて混練法により高強度のアルミナ触媒組体を 製造する方法に関する。

[0002]

担体を製造するには、一般に、アルミナ粉体を混練する 工程、復複物を円筒形、ペレット状等の所望の形状及び 大きさに成形する工程、成型体を80~150°Cの温度 で乾燥する工程 及び乾燥された成型体を焼成炉にて4 ()()~1(()()°Cの焼成温度で焼成する工程が用いられ ている。上記混練の際には、解膠剤として酸やアルカリ を最初に添加した後、水を添加して混練されている。

【0003】例えば、本出願人による特闘平3-844 5号公報は、混練前に、アルミナ水和物と水とからなる。 スラリーに酸を添加してpHを2.0~3.0とし、次 46 いでアルカリを添加してスラリーのp Hを3.5~6. ()に調整した後、アルミナヒドロゲルを分離することを 特徴とするアルミナ担体の製造方法を開示している。こ の方法を用いると、アルミナ担体の細孔径が調整され、 それによって触媒の活性を向上させることができる。

【0004】特開平4-235737号公報は、アルミ ナ狙体をアルミニウム塩水溶液に含浸し、乾燥、焙成す ることによって、機械的強度に優れたアルミナ担体を製 造する方法を開示している。

来技術の欄には、アルミナ組体を製造する際に、アルミ ナ結合剤としてベーマイトゲルと酸が用いられていたこ とが記載されているが、競成されたアルミナ担体の強度 は十分ではなかったと報告されている。

【0006】特開昭50-98486号公報には、アル ミナに酸性物質と水を添加して混線し、成型及び鏡成す ることによって高強度のアルミナ無媒担体を製造する方 法が開示されているが、ヵ月は特定されていない。

[0007]

【発明が解決しようとする課題】ところで、アルミナ触 媒担体は、その触媒活性を向上するために細孔径が十n m程度であり且つ細孔径分布の狭いものが要求されてい る。このような特性の触媒担体を製造するためには、原 料アルミナ粉体として、一次粒子のアスペクト比が10 以下のアルミナ紛体を用いることが望ましい。しかしな がら、触媒担体は、触媒活性を高くするために、大きな 此表面論と大きな細孔容績を有することが必要であるこ とから、粉体同士の焼結を充分に進行させることはでき ない。このため、アルミナ原料粉としてアスペクト比が、 ることを特徴とする請求項1~3のいずれか一項に記載「20」10以下の原料紛を用いる場合は、かかる粉体同士は焼 成時に粉体間のわずかな接触部でしか結合することがで きず、得られる触媒担体は機械的強度が低く、欠けや粉 化が発生するという問題があった。

> 【0008】一方、原料紛体としてアスペクト比が10 より大きな繊維状の粉体を用いた場合は、泥線時に繊維 状粒子同士が絡み合い、得られる触媒組体の強度は高く なるが、細孔径分布が広いために触媒活性が低下すると いう問題あった。

【0009】そこで、本発明の目的は、出発原料として 【従来の技術】アルミナ紛体を原料としてアルミナ鰻嬢 36 一次粒子のアスペクト比が10以下のアルミナ紛体を用 いても、高強度を有し、高い触媒活性をもたらずことが でき、且つ欠けや粉化の少ないアルミナ触媒担体を製造 する方法を提供することにある。

> 【①①10】また、本発明の目的は、高強度を有し、高 い触媒活性をもたらすことができ、且つ欠けや紛化の少 ないアルミナ触媒担体を、容易且つ安価に製造すること ができるアルミナ鮭媒担体の製造方法を提供することに ある。

[0011]

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記目的を 達成するため、混線の際に添加する水溶液に着目して鋭 意検討を続けたところ、混練時に添加する水溶液として p Hを3以下に調整した酸性溶液あるいはp Hを11以 上に調整したアルカリ性溶液を用いることにより、触媒 担体の細孔径を所望の範囲内に維持しつつ、機械的強度 を向上し、欠けや粉化が抑制されたアルミナ無媒組体を 製造することに成功した。

【0012】本発明に従えば、アルミナ粉体を混練及び 成型した後、成型物を焼成することによってアルミナ担 【0005】また、特闘昭51-34887号公報の従「50」体を製造する方法において、上記アルミナ粉体として一

(3)

次粒子のアスペクト此が10以下であるアルミナ紛体を 用い、該アルミナ粉体をpH3以下の酸性溶液またはp 月11以上のアルカリ経溶液を用いて混線することを特 数とする上記アルミナ担体の製造方法が提供される。

3

【①①13】本発明のアルミナ担体の製造方法におい て、p貝3以下の酸性溶液またはpH11以上のアルカ リ性溶液は、混練時の原料アルミナの一部を溶解し、ア ルミナ粒子同士の接触部に再析出するかまたは酸または アルカリとアルミナの反応生成物として析出すると考え い粒子同士であっても接触面満を増加することができ、 この折出または再析出部分は粒子径が微細であるため、 焼成時にはその部分の焼結が優先して進行し接触部の強 度を向上させると考えられる。

【0014】本文中において、「アスペクト比」とは、 粉体の一次粒子の短輪と長軸の長さの比を意味し、例え ば、紛体の一次粒子を透過型電子顕微鏡等によって観察 し、画像フィールド中に存在する粉体粒子から無差別に 10個の粒子について抽出し、その粒子の短輪と長輪の 長さの比を測定してそれらの平均から求めることができ 20 【0019】 る。従って、アスペクト比の下限は1である。

【0015】本発明のアルミナ担体の製造方法の出発原 料は、一次粒子のアスペクト此が10以下のアルミナ粉。 体が用いられる。かかるアルミナ粉体を用いることによ り得られるアルミナ担体の細孔径分布を狭くすることが できる。一般に、市販のアルミナは一次粒子のアスペク ト比が1~100であるが、アルミニウムアルコキシド の加水分解あるいは、酸性アルミニウム源、例えば、硝 酸アルミニウム、塩化アルミニウム等と、塩基性アルミ ニウム源、例えば、水酸化アルミニウム、アルミン酸ソー ーダ等との中和反応により、一次粒子のアスペクト此が 10以下のものを得ることができる。または、一次粒子 のアスペクト比が10以下の市販のアルミナ粉体を入手 することもできる。アルミナとしては、擬ベーマイト型 アルミナが好ましいが、特にこれに限定されず、バイア ライト、ジブサイト等のアルミナを用いることもでき

【0016】アルミナ粉体を原料とするアルミナ担体の 製造方法において、通常、混線時には解膠剤として酸あ るいはアルカリを加えその後、成型可能な水分量とする ために水を添加して泥線を行っている。本発明では、水 の代わりに上記p月の酸性またはアルカリ性溶液を加え て混錬を行う。すなわち、混線工程において、上記アル ミナ紛体に、混練初期に解認剤として酸性またはアルカ リ性溶液を加えた後、pH3以下の酸性溶液またはpH 11以上のアルカリ性溶液を添加しながら渡線するのが 好ましい。上記範圍のpH溶液を用いることにより水を 用いて復復した場合に比べて焼成されたアルミナ担体の 強度は約25%~約60%向上することがわかった。酸 性溶液を用いる場合には、pH1以下が特に好ましく、

アルカリ性溶液を用いる場合には、pH13以上が特に 好ましい。アルミナの溶解度は溶液のp貝=5のときに 最低であり、それより酸性側あるいはアルカリ性側に進 むに従い増大することがわかっている。

4

【0017】かかる酸性溶液及びアルカリ性溶液とし て、アルミナ原斜粉を解露する能力のあるものが用いら れる。酸性溶液として、例えば、硝酸、硫酸、塩酸等の 無機酸や、酢酸、クエン酸、しゅう酸等の有機酸を使用 することができる。特に、硝酸及び有機酸は、後の焼成 られる。これにより、アスペクト比が10以下である短 10 工程において全て蒸発し残留物を残さないために好まし い。また、pH11以上のアルカリ性溶液として、アン モニア、か性ソーダ、か性カリ、アルミン酸ソーダ等を 使用することができる。このうち、アンモニアは、後の 焼成工程において蒸発するために特に好ましい。

> 【0018】上記復線されたアルミナ紛体は、一般に、 成型器により適当な大きさ及び形状に成型される。次い で、成型体は乾燥器にて、例えば、80~150°Cの温 度で数十分から一昼夜乾燥された後、焼成炉で、例え ば、400~1000℃の温度で焼成される。

【実施例】以下、本発明のアルミナ組体の製造方法を実 施例により説明するが、本発明はそれらに限定されるも のではない。

[実施例]]アルミナ原料紛として、平均アスペクト比 10以下の一次粒子から形成される擬ベーマイト2Kg を用意した。アルミナ原料紛の混線初期に、解認剤とし て3.25%の硝酸を1リットル加え、その後、混線し ながら、p目を3.0に調整した硝酸水溶液を隨時添加 し、最終的なドウの水分量が45~60%になるように 調整した。泥錬後のドウを、双腕式の押し出し機で直径 1mmの円柱状に成型し、成型体を乾燥器中で130℃ で20時間乾燥した。次いで、乾燥後のベレットを焼成 炉で600℃にて1時間焼成してアルミナ鮭娘狙体を得

【0020】とのアルミナ触媒担体の平均曲げ強度及び 側面破壞強度を、それぞれ、万能引張圧縮試験機及び富 山式錠剤強度測定機により測定したところ、平均曲け強 度は14.0MPaであり、側面破壊強度は2.2Kで であった。また、窒素吸着式の細孔径の測定により中央 細孔径を測定したところ94A(オングストローム)で あった。また、担体の粉化率を2mの高さからステンレ ス級上にアルミナ鮭媒担体を7回落下させて直径り、7 mm以下の粉化率を測定したところり、7%であった。 【0021】実施例2~5

実施例上において、混纏しながら、表しに示した種々の 値に調整したりHの硝酸水溶液(粘度調整剤)を随時添 加した以外は、実施例1と同様にして混線し、成型し、 焼成して触媒担体を製造した。得られたアルミナ担体に ついて、実施例1と同様にして平均曲げ強度、側面破壊 50 強度、中央細孔径及び粉化率を測定した。得られた結果

(4)

特開平9-87010

5

5

をそれぞれ表1に示す。

[0022]

*【表】】

	実施例1	典制列2	実施例3	実施例4	実施列5	比較例 1	参考例1
A L ₂ O ₃ 約フスペクト比	10以下	10以下	10以下	10以下	10以下	1 ODF	20~30
A I = O - 粉中央網訊経	40A	40A	40A	40A	40A	40A	40A
解機創 HNO。	3, 25%	3, 25%	3, 25%	3, 25%	3. 25%	3, 25%	3. 25%
料度認識剤 HNO。	pH3. 0	øH2. 0	pH1. 1	pH0. 9	рНО, 66	水 (pH7)	水
平均加污染度 MP a	14. 0	15. 7	18. 3	19. 1	20. 4	12. 0	18. 0
Official and the second	2. 2	2. 4	2. 6	3, 2	3. 3	2, 0	3, 2
中央細孔径 A	94	93	90	87	84	80	97
粉牌外	0. 7	0, 5	c. 4	c. 4	0. 8	0, 8	0. 4

【0023】比較例1

実施例1において、復線初期に実施例1と同じ解膠剤を 加えて解膠した後、混線しながら、水(p目=?)を随 時添加した以外は、実施例1と同様にして復譲し、成型 し、競成して触媒担体を製造した。得られた担体につい て、実施例1と同様の方法で平均曲げ強度、側面破壊強 20 【0026】実施例6 度。中央細孔径及び粉化率を測定した。鮭媒担体の平均 曲げ強度は12. ()MPa. 側面破壊強度は2. ()Kg であり、中央細孔径は90Aであった。直径0.7mm 以下の粉化率は0.8%であった。

【0024】参考例1

参考例として、平均アスペクト比20~30の一次粒子。 から形成される擬ベーマイト2 K g を原料粉として用い た以外は、比較例1と同様の方法で混練し、成型し、焼 成して鮭媒担体を得た。得られた担体について、実施例 1と同様にして平均曲け強度、側面破壊強度、中央細孔。30~ 径及び粉化率を測定した。触媒担体の平均曲け強度は1 8. 0MPa、側面破壊強度は3.2Kg、中央細孔径 は97Aであり、直径0. 7mm以下の粉化率は0. 4

【0025】表1の結果より、実施例1~5で得られた 触媒組体は比較例で得られた触媒担体より優れた平均曲 げ強度、側面破壊強度及び紛化率を有することがわか る。特に、平均曲け強度及び側面破壊強度で最大約60 %向上しており、欠けや紛化で最大約50%の低減が達 ルミナ担体と実施例!~5で得られたアルミナ和体とを、 比較してみると、本発明の方法を用いることによって、 平均アスペクト比10以下の一次粒子から構成されるア

ルミナ原料粉を用いても、平均アスペクト比20~30 の一次粒子から構成される原料粉により製造されるアル ミナ組体と同等の強度を有し、しかも良好な触媒活性を もたらすことができる細孔径を維持していることがわか

アルミナ原料紛として、平均アスペクト比10以下の一 次粒子から形成される擬ベーマイト2Kgを用意した。 アルミナ原料紛の復線初期に、解膠剤として3.0%の 水酸化アンモニウム溶液を1リットル加え、その後、複 線しながら、pHを11. りに調整した水酸化アンモニ ウム溶液を随時添加した。混線後のドウを、双腕式の押 し出し機で直径lmmの円柱状に押し出して成型し、成 型体を130°Cで20時間乾燥した。次いで、乾燥後の ベレットを600℃で1時間焼成してアルミナ触媒担体 を得た。得られた触媒担体について、実施例1と同様な 方法で、平均曲げ強度、側面破壊強度、中央細孔径及び 粉化率を測定した。鮭媒担体の平均曲げ強度は11.5 MPa、側面破壊強度は2.1Kg、中央細孔径152 A. 直径(). 7 mm以下の紛化率は(). 7%であった。 【0027】実施例7

実施例6において、復稼しながら、pHを13に調整し た水酸化アンモニウム溶液を添加した以外は、実施例6 と同様にして混練し、成型し、焼成して触媒担体を製造 した。得られた担体について、実施例1と同様の方法に 成されている。また、同表により参考例1で得られたア 40 より平均曲け強度、側面破壊強度、中央細孔径及び粉化 率を測定した。得られた結果を表2に示す。

[0028]

【表2】

7

	実施的6	実施所?	出於 [2	器等 例2
A l a Oa粉アスペクト比	10以下	10以下	1 0以下	20~30
AlzO.粉中央細孔译	4 0 A	40A	40A	40A
解 测 NH ₅ OH	3, 0%	3. 0%	3. 0%	3, 0%
心感謝修初 NH₃OH	pH11	pH13	水	水
平均加州建筑 MP a	11. 5	15. 1	9, 2	15, 0
侧面皮壳的 kg	2. 1	2, 6	1, 7	2. 5
中央銀孔達 A	152	150	155	145
粉化率 %	0. 7	0, 5	1. 0	1. 5

【0029】比較例2

実施例6と同様に解解剤として3.0%の水酸化アンモニウム溶液を1リットル加え、その後、復穣しながら、水を随時添加した以外は、実施例6と同様にして混線し、成型し、競成して触媒担体を製造した。得られた担体について、実施例1と同様にして平均曲け強度、側面破壊強度、中央細孔径及び紛化率を測定した。得られた結果を表2に示す。

【0030】参考例2

参考例として、平均アスペクト比20~30の一次粒子から形成される擬ペーマイト2Kgを原料粉として用いた以外は、比較例2と同様の方法で規様し、成型し、焼成して触媒担体を得た。得られた担体について、実施例1と同様にして平均曲が強度、側面嵌塊強度、中央細孔径及び粉化率を測定した。触媒担体の平均曲が強度は15.0MPa、側面破壊強度は2.5Kg、直径0.7mm以下の粉化率は1.5%であった。中央細孔径は145Aであった。

【0031】表2の結果より、実施例6及び7で得られた触媒担体は比較例2で得られた触媒担体より平均曲げ強度。側面破壊強度及び紛化率のいずれにおいても優れていることがわかる。また、同表により参考例2で得られたアルミナ担体と変施例6及び7で得られたアルミナ担体とを比較してみると、本発明のアルミナ担体の製造

方法を用いることによって、平均アスペクト比10以下の一次粒子から構成されるアルミナ原斜粉を用いても、平均アスペクト比20~30の一次粒子から構成される原料粉により製造されるアルミナ担体と同等の強度を有し、しかも良好な無媒活性をもたらすのに十分な細孔径を維持していることがわかる。

8

【00032】上記実施例1~7で得られたアルミナ無媒 20 担体について網孔径分布曲線を描いたところ、比較例1 及び比較例2と同等であった。

[0033]

【発明の効果】以上説明したように、本発明のアルミナ担体の製造方法により複練時に添加する水溶液としてpH3以下またはpH1以上に調整した溶液を用いることにより、焼成された鮭媒担体の機械的強度が大幅に向上し、欠けや紛化を十分抑制することができる。また、本発明のアルミナ担体の製造方法により得られるアルミナ组体は良好な触媒活性をもたらすのに十分な細孔径を有している。また、本発明の方法によれば、平均アスペクト比10以下の一次粒子から構成される原料粉により焼成されるアルミナ组体と同等の強度を有するアルミナ担体を製造することができる。